# FULL PRACTICA QUIMICA

CAPÍTULO: I
TEMA: NOMENCLATURA INORGANICA
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: APRENDE
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

**PARA LA CLASE:**

01. Sobre los compuestos se puede decir que:
I. Se forman cuando los elementos se combinan en proporciones definidas.
II. Se representan mediante una fórmula.
III. En la fórmula los elementos participan con un número de oxidación.
IV. La capacidad de combinación de un elemento en una fórmula, depende de su ubicación en la Tabla Periódica.
A) VFVV B) VVVV C) FVVV
D) FVVF E) VVFF

02. De las proposiciones:
I. El estado de oxidación representa la carga eléctrica real o aparente.
II. El signo del estado de oxidación depende de la electronegatividad de los átomos enlazados.
III. En una misma estructura molecular un elemento puede tener átomos con diferentes estados de oxidación.
Son correctas :
A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I; II y III

03. Los átomos de los elementos "J" y "L" poseen una carga nuclear cuyos valores son 20 y 17 respectivamente. ¿Cuál es la posible fórmula del compuesto que forman "J" y "L"?
A) $J_2L_2$ B) $JL_2$ C) $J_2L_3$
D) $J_3L_2$ E) $JL_4$

04. Relacionar :
I. Óxido básico A. $Cr(OH)_2$
II. Óxido ácido B. NaH
III. Hidróxido C. $Na_2O$
IV. Hidruro metálico D. $NH_3$
V. Hidruro no metálico E. $CrO_3$
A) IA, IIB, IIIC, IVD, VE
B) IC, IIE, IIIA, IVB, VD
C) IE, IIA, IIIC, IVD, VB
D) IA, IIE, IIIC, IVB, VD
E) ID, IIB, IIIA, IVC, VE

05. Respecto a los nombres de iones que se indica, ¿cuál es incorrecta?
I. $Ca^{2+}$ Catión calcio
II. $Fe^{2+}$ Catión hierro (II)
III. $Cr^{3+}$ Catión cromo (IV)
IV. $Cl^-$ Ion cloruro
V. $O_2^{-2}$ peróxido
VI. $OH^-$ Ion hidróxido
A) II, IV y VI B) III y IV C) sólo III
D) II y IV E) I, II y V

06. Respecto a los nombres de iones que se indica, ¿cuál es correcta?
I. $C^{2+}$ Catión calcio
II. $Fe^{2+}$ Catión hierro (II)
III. $Cr^{3+}$ Catión cromo (IV)
IV. $Cl^-$ Ion cloruro
V. $O^{2-}$ Ion peróxido
VI. $OH^-$ Ion hidróxido
A) II, IV y VI B) III y IV C) sólo III
D) II y IV E) I, II y V

07. Indique la relación correcta nombre - fórmula de los siguientes compuestos:
I. $NaH_{(s)}$ : Hidruro de sodio (I)
II. $H_2S_{(g)}$ : Sulfuro de hidrógeno
III. $FeH_{2(s)}$: Hidruro de hierro
A) VVV B) VVF C) FFV
D) FVV E) FFF

08. Indique el compuesto cuya nomenclatura es incorrecta:

A) $Na_2O$ : Óxido de sodio
B) $Ca(OH)_2$ : Hidróxido de calcio
C) FeO : Óxido de hierro (II)
D) LiOH : Hidróxido de litio
E) CuO : Óxido de cobre (I)

09. Indique en qué caso el nombre no corresponde a la fórmula química:

A) $N_2O_5$ : Pentóxido de dinitrógeno
B) $N_2O_3$ : Trióxido de nitrógeno
C) NO : Monóxido de nitrógeno
D) $NO_2$ : Dióxido de nitrógeno
E) $N_2O$ : Monóxido de dinitrógeno

10. Los compuestos: $CaH_2$; KH; $AlH_3$; $CuH_2$, son:

A) Compuestos organometálicos
B) Compuestos de naturaleza ácida
C) Ácidos hidrácidos
D) Hidruros
E) Hidrocarburos

11. En la relación de compuestos químicos siguientes, indique cuantos ácidos hidrácidos existen:

$CuO$ ; $CaH_2$ ; $MnO_3$ ; $AgOH$ ; $H_2S_{(ac)}$

A) 1 B) 2 C) 3
D) 4 E) 5

| CLAVES DE TAREA | |
|---|---|
| 01 | B |
| 02 | E |
| 03 | B |
| 04 | B |
| 05 | C |
| 06 | A |
| 07 | B |
| 08 | E |
| 09 | B |
| 10 | D |
| 11 | A |